(19) 日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平10-158451

(43)公開日 平成10年(1998)6月16日

(51) Int.Cl. ⁸		識別記号	F I
C 0 8 L	27/06		C08L 27/06
C08K	3/00		C 0 8 K 3/00
// (C08K	3/00		
	3: 26		
	3: 24		

審査請求 未請求 請求項の数1 OL (全 10 頁) 最終頁に続く

(21)出願番号	特願平8-321934	(71)出顧人	000000387
•			旭電化工業株式会社
(22)出顧日	平成8年(1996)12月2日		東京都荒川区東尾久7丁目2番35号
		(72)発明者	原田 昌史
			埼玉県浦和市白幡5丁目2番13号 旭電化
			工業株式会社内
		(72)発明者	長濱 勝
		•	埼玉県浦和市白幡 5 丁目 2 番13号 旭電化
			工業株式会社内
		(72)発明者	仙石 忠士
			埼玉県浦和市白幡5丁目2番13号 旭電化
		•	工業株式会社内
		(74)代理人	弁理士 羽鳥 修

(54) 【発明の名称】 塩化ビニル系樹脂組成物

(57)【要約】

【課題】 熱安定性、熱着色性、耐候性に優れた塩化ビニル系樹脂組成物を提供すること。

【解決手段】 本発明の塩化ビニル系樹脂組成物は、塩化ビニル系樹脂 100 重量部に、(イ)下記[化 1 〕の一般式(I)で表されるハイドロタルサイト類の少なくとも一種 0.01 ~ 10 重量部、(10)過塩素酸金属塩または過塩素酸アンモニウム塩の少なくとも一種 10 ~ 10 重量部、及び(ハ)下記[化 10)の一般式(10)で表される塩基性亜リン酸亜鉛の少なくとも一種 10 。 10 0 0 1 ~ 10 重量部を含有してなるもの[但し、上記(イ)成分として、下記一般式(10)中 10 2 0 0 1 0 0 1 重量部以上含有する。〕である。

【化1】

laxiMgxzZnxxAlx(OH)。 (COx)。(ClOx) z · mHzO (1)
(laはアルカリ金属。bはxl+2(x2+x3)+3y-2, cは1-z/2。
xl, x2, x3, y, zは各々下記式の条件。mは実数。
0≤x1≤10,0≤x2≤10,0≤x3≤10.
1≤y≤10,0≤z≤1.但しx1およびx2は
同時に0となることはない。)
【化2】

p 2 n O・2 n P H O₁・q H₂O(II) (式中、p は 0. l ~ 2 0 を示し、 q は 0 または正の数を示す。)

【特許請求の範囲】

【請求項1】 塩化ビニル系樹脂100重量部に、

(イ) 下記 [化1] の一般式 (I) で表されるハイドロ タルサイト類の少なくとも一種0.01~10重量部、

(ロ) 過塩素酸金属塩または過塩素酸アンモニウム塩の 少なくとも一種0~10重量部、及び(ハ)下記〔化 2] の一般式 (II) で表される塩基性亜リン酸亜鉛の少

量部以上含有する。〕。 【化1】

 $I_{a_{x_1}Mg_{x_2}Zn_{x_3}Al_y}$ (OH) x_{1+2} (x_{2+x_3}) +3 y_{-2} (CO₃) 1-x/2 (C1O₄) $2 \cdot mH_2O$

(式中、 I a はアルカリ金属原子を示し、 x 1、 x 2、 x 3、 y および z

は各々下記式で表される条件を示し、mは実数を示す。

 $0 \le x \ 1 \le 1 \ 0$, $0 \le x \ 2 \le 1 \ 0$, $0 \le x \ 3 \le 1 \ 0$, $1 \le y \le 1 \ 0$,

 $0 \le z \le 1$, 但しx 1およびx 2は同時に0となることはない。)

【化2】

pZnO·ZnPHO₃·qH₂O

(II)

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、安定化された塩化 ビニル系樹脂組成物、詳しくは、ハイドロタルサイト 類、過塩素酸塩類および塩基性亜リン酸亜鉛を併用添加 することにより、耐熱性、耐候性に優れた塩化ビニル系 樹脂組成物に関するものである。

[0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】塩化ビ ニル系樹脂は可塑剤を使用することで容易に硬さを調整 することができるため、農業用のシートから、窓枠など の建材用途まで種々の用途に使用することができる。

【0003】しかし、塩化ビニル系樹脂は光や熱に対す る安定性に難があり、加熱成型加工時、製品の使用時 に、主として脱ハロゲン化水素に起因する分解を起こし やすいことが知られている。このため、有機酸の金属 塩、有機錫化合物、有機ホスファイト化合物、エポキシ 化合物、β-ジケトン化合物、酸化防止剤、紫外線吸収 剤などの種々の安定剤を配合して塩化ビニル系樹脂の安 定性を改善しようと試みられている。

【0004】近年、毒性の問題から、鉛、カドミウムな ど重金属の使用が敬遠されていることから、バリウムー 亜鉛系、カルシウムー亜鉛系などの複合系の安定剤への 移行が望まれているが、これらの系では熱安定性、耐候 性などの性能が不十分である。

【0005】ハイドロタルサイト化合物は、これらの低 毒性の安定剤の併用することで耐熱性を著しく改善する ことができるため広く用いられている。

【0006】また、例えば、自動車の内装材として使用 された場合などには、比較的高温に曝されることがあ り、特に真夏の炎天下に曝された場合には、100℃近

(式中、pは0.1~20を示し、qは0または正の数を示す。) 【発明の詳細な説明】 くまで上昇する場合も考えられ、着色を生じるなどの欠 点がある(熱老化)。これを解決するために過塩素酸塩 類などが使用されている。

なくとも一種0、001~10重量部を含有してなる塩

化ビニル系樹脂組成物〔但し、上記(イ)成分として、

下記一般式(I)中z≦0.01のハイドロタルサイト

類を使用する場合には、上記(ロ)成分を0.001重

【0007】例えば、特開昭53-11948号公報に は、有機酸金属塩とハロゲン酸素酸塩類とを併用添加す ることが提案されており、特開昭53-13659号公 報には塩基性無機酸塩およびハロゲン酸素酸塩類を併用 添加することが提案されており、特開昭58-1229 51号公報には、過塩素酸塩、有機酸塩およびハイドロ タルサイト化合物を塩素含有樹脂に添加することが提案 され、特開昭59-140261号公報には、過塩素酸 処理したハイドロタルサイト類が提案されており、特開 昭61-34042号公報には、有機酸亜鉛塩、ゼオラ イトおよびハロゲン酸素酸金属塩を塩素含有樹脂に添加 することが提案され、特開平4-136054号公報に は、過塩素酸アルカリ金属塩と過塩素酸アルカリ土類金 属塩とを塩素含有樹脂に併用添加することが提案され、 特開平4-173854号公報には、過塩素酸の金属塩 と過塩素酸処理したハイドロタルサイトまたは過塩素酸 処理した珪酸塩を塩素含有樹脂に併用添加することが提 案されている。

【0008】また、塩基性亜リン酸亜鉛の如き塩基性無 機金属塩も塩化ビニル系樹脂用の安定剤として知られて おり、例えば、特開昭51-30850号公報には、塩 基性無機金属塩と有機ホスファイト化合物とを併用する ことが提案されており、特開昭54-16555号公 報、特開昭54-62250号公報には、塩基性無機金 属塩とβ-ジケトン化合物とを併用することが提案され ており、特開平4-202451号公報には、バリウム 及び亜鉛の有機酸塩、ハイドロタルサイト類、有機ホス ファイト化合物及び有機アシドホスファイト化合物、エ

ポキシ化合物、亜リン酸、ジ亜リン酸又はこれらの金属 塩、二酸化チタンを添加することが提案されているが、 これらの組み合わせにおいては、熱安定性、特に熱履歴 時における着色性、耐候性の改善効果は未だ不十分であ

【0009】従って、本発明の目的は、熱安定性、熱着 色性、耐候性に優れた塩化ビニル系樹脂組成物を提供す ることにある。

[0010]

【課題を解決するための手段】本発明者等は、鋭意検討 を重ねた結果、特定のハイドロタルサイト類、特定の過 塩素酸塩類および特定の塩基性亜リン酸亜鉛を併用添加 することにより、上記目的を達成し得ることを知見し

【0011】本発明は、上記知見に基づきなされたもの

で、塩化ビニル系樹脂100重量部に、(イ)下記〔化 3] (前記〔化1〕と同じ) の一般式(I) で表される ハイドロタルサイト類の少なくとも一種0.01~10 重量部、(ロ)過塩素酸金属塩または過塩素酸アンモニ ウム塩の少なくとも一種0~10重量部、及び(ハ)下 記〔化4〕(前記〔化2〕と同じ)の一般式(II)で表 される塩基性亜リン酸亜鉛の少なくとも一種0.001 ~10重量部を含有してなる塩化ビニル系樹脂組成物 [但し、上記(イ)成分として、下記一般式(I)中z ≦0.01のハイドロタルサイト類を使用する場合に は、上記(ロ)成分を0.001重量部以上含有す る。〕を提供するものである。

[0012] 【化3】

 $I_{a_{x_1}Mg_{x_2}Zn_{x_3}Al_y}$ (OH) $_{x_1+2}$ ($_{x_2+x_3}$) $_{x_3-2}$ (CO₃) $_{1-2/2}$ (CIO₄) $_{z_3}$ · mH₂O (I) (式中、Iaはアルカリ金属原子を示し、x1、x2、x3、yおよびz

は各々下記式で表される条件を示し、mは実数を示す。

 $0 \le x \ | \le 10$, $0 \le x \ 2 \le 10$, $0 \le x \ 3 \le 10$, $1 \le y \le 10$,

 $0 \le z \le 1$, 但しx 1およびx 2は同時に0となることはない。) [0013]

pZnO·ZnPHO₃·qH₂O

 (Π)

.[0014]

【発明の実施の形態】以下、本発明の塩化ビニル系樹脂 組成物について詳細に説明する。本発明に使用される (イ) 成分である上記一般式 (I) で表されるハイドロ

タルサイト類は、該一般式(I)に表されるように、マ グネシウム、アルカリ金属および/または亜鉛とアルミ ニウムとの炭酸および/または過塩素酸複塩化合物であ る。ここで、上記一般式(I)中、Iaで示されるアル カリ金属原子としては、例えば、リチウム、ナトリウ ム、カリウム等が挙げられる。これらのハイドロタルサ イト類は、一種でも二種以上でも用いることができる。

【0015】上記ハイドロタルサイト類は、天然物であ ってもよく、また合成品であってもよい。該ハイドロタ ルサイト類が合成品である場合の合成方法としては、特 公昭46-2280号公報、特公昭50-30039号 公報、特公昭51-29129号公報、特公平2-36 143号公報、特公平4-73457号公報、特公平7 -2758号公報などに記載の公知の方法を例示するこ とができる。

【0016】また、上記ハイドロタルサイト類は、その 結晶構造、結晶粒子系あるいは結晶水の有無およびその 量などに制限されることなく使用することできる。

【0017】また、上記ハイドロタルサイト類は、その

(式中、pは0.1~20を示し、qは0または正の数を示す。) 表面をステアリン酸のことき高級脂肪酸、オレイン酸ア ルカリ金属塩のごとき高級脂肪酸金属塩、ドデシルベン ゼンスルホン酸アルカリ金属塩のごとき有機スルホン酸 金属塩、高級脂肪酸アミド、高級脂肪酸エステルまたは ワックスなどで被覆したものも使用できる。

> 【0018】上記ハイドロタルサイト類の含有量は、塩 化ビニル系樹脂100重量部に対して、0.01~10 重量部、好ましくは0.05~5重量部である。該含有 量が0.01 重量部未満ではその効果がほとんどなく、 10 重量部を越えてもその増量効果はなく、むしろ着色 が大きい等の欠点を生じる。

> 【0019】本発明に使用される(ロ)成分は、過塩素 酸金属塩または過塩素酸アンモニウム塩である。上記過 塩素酸金属塩を構成する金属成分としては、リチウム、 ナトリウム、カリウム、カルシウム、マグネシウム、ス トロンチウム、バリウム、亜鉛、カドミウム、鉛、アル ミニウムなどが例示でき、これらの過塩素酸金属塩は、 無水物でも含水塩でもよく、また、ブチルジグリコー ル、ブチルジグリコールアジペート等のアルコール系お よびエステル系の溶剤に溶かしたものおよびその脱水物 でもよい。また、上記過塩素酸アンモニウム塩は、無水 塩でも含水塩でもよい。これらの過塩素酸金属塩または 過塩素酸アンモニウム塩は、一種でも二種以上でも用い

ることができる。

【0020】上記過塩素酸金属塩または過塩素酸アンモニウム塩の含有量は、塩化ビニル系樹脂100重量部に対して、0~10重量部、好ましくは0~5重量部である。該含有量が10重量部を越えても効果はあがらず、むしろ耐熱性、着色性等に悪影響を与えることすらある。

【0021】本発明の組成物においては、遊離可能な過塩素酸イオンの存在により安定化効果を発揮することができるものと考えられ、上記(イ)成分として、上記一般式(I)中z>0.01の遊離可能な過塩素酸イオンを含むハイドロタルサイト類を使用した場合には、上記(ロ)成分を併用しないことができる。しかし、上記(イ)成分として、上記一般式(I)中 $z\le0$.01の

(イ) 成分として、上記一般式 (I) 中 z ≦ 0.01の ハイドロタルサイト類を使用した場合には、上記 (ロ) 成分は必須となり、その使用量は塩化ビニル系樹脂 10 0重量部に対して、0.001重量部以上である。

【0022】本発明に使用される(ハ)成分である上記一般式(II)で表される塩基性亜リン酸亜鉛は、その製造方法には特に限定されるものではなく、単純に酸化亜鉛と正亜リン酸亜鉛との混合物であってもよいし、例えば、特開昭50-50297号公報などに開示された方法により酸化亜鉛と亜リン酸との反応により得られるものなどでもよい。これらの塩基性亜リン酸亜鉛は、一種でも二種以上でも用いることができる。

【0023】上記一般式 (II) 中、pは $0.1\sim20$ 、好ましくは $0.3\sim10$ を示す。pが0.1未満の場合あるいは20を越える場合には、耐候性改善効果が不十分である。

【0024】また、塩基性亜リン酸亜鉛は、その粒径には関係なく使用することができるが、平均粒径が好ましくは 100μ m以下、より好ましくは 10μ m以下のものを使用することによって、より効果を発揮することができる。

【0025】上記塩基性亜リン酸亜鉛の含有量は、塩化ビニル系樹脂100重量部に対して、0.001~10 重量部、好ましくは0.01~5重量部である。該含有量が0.001重量部よりも少ないと、ほとんどその効果は見られず、10重量部よりも多いと、増量による効果がないばかりでなく、熱安定性を低下させる。

【0026】本発明に使用される塩化ビニル系樹脂としては、塊状重合、溶液重合、懸濁重合、乳化重合などその重合方法には特に限定されず、例えば、ポリ塩化ビニル、塩素化ポリ塩化ビニル、ポリ塩化ビニリテン、塩素化ポリエチレン、塩化ビニルー酢酸ビニル共重合体、塩化ビニルーエチレン共重合体、塩化ビニループロピレン共重合体、塩化ビニルースチレン共重合体、塩化ビニルーオリデン共重合体、塩化ビニルースチレン共重合体、塩化ビニル・塩化ビニル・共重合体、塩化ビニルースチレンー無水マレイン酸三元共重合体、塩化ビニルースチレンーアクリロニリトル共

重合体、塩化ビニルーブタジエン共重合体、塩化ビニルーイソプレン共重合体、塩化ビニルー塩素化プロピレン共重合体、塩化ビニルー塩水化プロピレン共重合体、塩化ビニルー塩化ビニリデン一酢酸ビニル三元共重合体、塩化ビニルーマレイン酸エステル共重合体、塩化ビニルーメタクリル酸エステル共重合体、塩化ビニルー各種ビニルエーテル共重合体などの塩素含有樹脂、およびそれら相互のブレンド品、あるいは上記塩素含有樹脂と、他の塩素を含まない合成樹脂、例えば、アクリロニトリルースチレン共重合体、エチレン一酢酸ビニル共重合体、エチレンーエチル(メタ)アクリリレート共重合体、ポリエステルなどとのブレンド品、ブロック共重合体、ポリエステルなどとのブレンド品、ブロック共重合体、グラフト共重合体などをあげることができる。【0027】また、本発明の組成物には、カルボン酸、

フェノール類または有機リン酸類の金属(Li, Na, K, Ca, Ba, Mg, Sr, Zn, Cd, Sn, C s, A1, 有機Snなど) 塩を添加することができ、上 記カルボン酸としては、例えば、カプロン酸、カプリル 酸、ペラルゴン酸、2-エチルヘキシル酸、カプリン 酸、ネオデカン酸、ウンデシレン酸、ラウリン酸、ミリ スチン酸、パルミチン酸、ステアリン酸、イソステアリ ン酸、12-ヒドロキシステアリン酸、クロロステアリ ン酸、12-ケトステアリン酸、フェニルステアリン 酸、リシノール酸、リノール酸、リノレイン酸、オレイ ン酸、アラキン酸、ベヘン酸、エルカ酸、ブラシジン酸 および類似酸ならびに獣脂脂肪酸、ヤシ油脂肪酸、桐油 脂肪酸、大豆油脂肪酸及び綿実油脂肪酸などの天然に産 出する上記の酸の混合物、安息香酸、p-第三プチル安 息香酸、エチル安息香酸、イソプロピル安息香酸、トル イル酸、キシリル酸、サリチル酸、5-第三オクチルサ リチル酸、ナフテン酸、シクロヘキサンカルボン酸等が あげられ、また上記フェノール類としては、フェノー ル、クレゾール、エチルフェノール、シクロヘキシルフ ェノール、ノニルフェノール、ドデシルフエノールなど があげられ、また上記有機リン酸類としては、モノまた はジオクチルリン酸、モノまたはジドデシルリン酸、モ ノまたはジオクタデシルリン酸、モノまたはジー(ノニ ルフェニル) リン酸、ホスホン酸ノニルフェニルエステ ル、ホスホン酸ステアリルエステルなどがあげられる。 また、これらの金属塩は、酸性塩、中性塩、塩基性塩あ るいは塩基性塩の塩基の一部または全部を炭酸で中和し た渦塩基性錯体であってもよい。

【0028】上記金属塩の添加量は、塩化ビニル系樹脂 100重量部に対して、好ましくは0.05~10重量 部である。

【0029】また、本発明の組成物には、さらに通常塩化ビニル系樹脂用添加剤として用いられている各種の添加剤、例えば、βージケト化合物、ポリオール類、有機ホスファイト化合物、フェノール系または硫黄系抗酸化剤、エポキシ化合物、可塑剤、紫外線吸収剤、ヒンダー

ドアミン系光安定剤等を配合することもできる。

【0030】上記β-ジケト化合物としては、デヒドロ 酢酸、ジベンゾイルメタン、パルミトイルベンゾイルメ タン、ステアロイルベンゾイルメタンなどあげられ、こ れらの金属塩も同様に有用である。

【0031】上記ポリオール類としては、例えば、トリメチロールプロパン、ジトリメチロールプロパン、ペンタエリスリトール、ポリペンタエリスリトール、ペンタエリスリトールはおはジペンタリスリトールのステアリン酸ハーフエステル、ビス(ジペンタエリスリトール)アジペート、グリセリン、トリス(2ーヒドロキシエチル)イソシアヌレートなどあげられる。

【0032】上記有機ホスファイト化合物の例として は、例えば、トリフェニルホスファイト、トリス(2, 4-ジ第三ブチルフェニル) ホスファイト、トリス (ノ ニルフェニル) ホスファイト、トリス (ジノニルフェニ ル)ホスファイト、トリス(モノ、ジ混合ノニルフェニ ル) ホスファイト、ジフェニルアシッドホスファイト、 2, 2'ーメチレンビス(4,6-ジ第三ブチルフェニ ル) オクチルホスファイト、ジフェニルデシルホスファ イト、フェニルジイソデシルホスファイト、トリブチル ホスファイト、トリ (2-エチルヘキシル) ホスファイ ト、トリデシルホスファイト、トリラウリルホスファイ ト、ジプチルアシッドホスファイト、ジラウリルアシッ ドホスファイト、トリラウリルトリチオホスファイト、 ビス (ネオペンチルグリコール)・1、4-シクロヘキ サンジメチルジホスファイト、ビス(2,4-ジ第三ブ チルフェニル)ペンタエリスリトールジホスファイト、 ビス (2,6-ジ第三ブチルー4-メチルフェニル)ペ ンタエリスリトールジホスファイト、ジステアリルペン タエリスリトールジホスファイト、フェニルー4,4' -イソプロピリデンジフェノール・ペンタエリスリトー ルジホスファイト、テトラ($C_{12} \sim_{15}$ 混合アルキル) -4, 4'ーイソプロピリデンジフェニルジホスファイ ト、水素化-4,4'-イソプロピリデンジフェノール ポリホスファイト、ビス (オクチルフェニル)・ビス 〔4, 4'-n-ブチリデンビス(2-第三プチル-5 ーメチルフェノール)]・1,6-ヘキサンジオール・ ジホスファイト、テトラトリデシル・4, 4'ープチリ デンビス (2-第三ブチルー5-メチルフェノール) ジ ホスファイト、ヘキサ(トリデシル)・1,1,3-ト リス (2-メチル-5-第三プチル-4-ヒドロキシフ ェニル) ブタン・トリホスファイト、9,10-ジハイ ドロー9-オキサー10-ホスファフェナンスレン-1 0-オキサイドなどがあげられる。

【0033】上記フェノール系抗酸化剤としては、例えば、2,6-ジ第三プチルーp-クレゾール、2,6-ジフェニルー4-オクタデシロキシフェノール、ステアリル(3,5-ジ第三プチルー4-ヒドロキシフェニ

ル) プロピオネート、ジステアリル (3,5-ジ第三ブ チルー4ーヒドロキシベンジル) ホスホネート、チオジ エチレンビス [(3, 5-ジ第三ブチルー4ーヒドロキ シフェニル)プロピオネート]、4,4'ーチオビス (6-第三ブチルーmークレゾール)、2-オクチルチ オー4,6-ジ(3,5-ジ第三ブチルー4-ヒドロキ シフェノキシ) -s-トリアジン、2,2'ーメチレン ビス (4-メチル-6-第三ブチルフェノール)、ビス 〔3.3ービス(4ーヒドロキシー3-第三プチルフェ ニル) ブチリックアシッド] グリコールエステル、4, 4'ーブチリデンビス(6-第三ブチルーmークレソー ル)、2,2'-エチリデンビス(4,6-ジ第三プチ ルフェノール)、1、1、3-トリス(2-メチルー4 ーヒドロキシー5-第三ブチルフェニル) ブタン、ビス [2-第三ブチルー4ーメチルー6ー(2ーヒドロキシ -3-第三ブチル-5-メチルベンジル)フェニル]テ レフタレート、1、3、5ートリス(2、6ージメチル -3-ヒドロキシ-4-第三プチルベンジル) イソシア ヌレート、1、3、5ートリス(3、5ージ第三ブチル -4-ヒドロキシベンジル) イソシアヌレート、1, 3,5-トリス(3,5-ジ第三ブチルー4ーヒドロキ シベンジル) -2, 4, 6 - トリメチルベンゼン、1, 3,5ードリス〔(3,5ージ第三ブチルー4ーヒドロ キシフェニル) ブロピオニルオキシエチル] イソシアヌ レート、テトラキス〔メチレン-3-(3,5-ジ第三 ブチルー4ーヒドロキシフェニル)プロピオネート]メ タン、2-第三ブチルー4-メチルー6-(2-アクリ ロイルオキシー3-第三プチルー5-メチルベンジル) フェノール、3, 9ーピス〔1, 1ージメチルー2ーヒ ドロキシエチル) -2, 4, 8, 10-テトラオキサス ルー4-ヒドロキシー5-ブチルフェニル)プロピオネ ート]、トリエチレングリコールビス [β-(3-第三 ブチルー4ーヒドロキシー5ーメチルフェニル) プロピ オネート〕などがあげられる。

【0034】上記硫黄系抗酸化剤としては、例えば、チオジプロピオン酸のジラウリル、ジミリスチル、ミリスチルステアリル、ジステアリルエステルなどのジアルキルチオジプロピオネート類およびペンタエリスリトールテトラ(βードデシルメルカプトプロピオネート)などのポリオールのβーアルキルメルカプトプロピオン酸エステル類などがあげられる。

【0035】上記エポキシ化合物としては、例えば、エポキシ化大豆油、エポキシ化亜麻仁油、エポキシ化桐油、エポキシ化県油、エポキシ化ヒマシ油、エポキシ化サフラワー油などのエポキシ化助植物油、エポキシ化ステアリン酸メチル、一ブチル、-2ーエチルへキシル、ーステアリルエステル、エポキシ化ポリブタジエン、トリス(エポキシプロピル)イソシアヌレート、エポキシ化トール油脂肪酸エステル、エポキ

シ化アマニ油脂肪酸エステル、ビスフェノールAジグリシジルエーテル、ビニルシクロヘキセンジエポキサイド、ジシクロヘキセンジエポキサイド、3,4-エポキシシクロヘキシルメチルエポキシシクロヘキサンカルボキシレートなどのエポキシ化合物などがあげられる。

【0036】上記可塑剤としては、例えば、ジヘプチルフタレート、ジオクチルフタレート、ジイソノニルフタレートなどのフタレート系可塑剤、ジオクチルアジペート、ジイソノニルアジペート、ジ(ブチルジグリコール)アジペートなどのアジペート系可塑剤、トリクレジルホスフェートなどのホスフェート系可塑剤、ポリエステル系可塑剤、塩素化パラフィン系可塑剤、ドリメリテート系可塑剤、ピロメリテート系可塑剤、ビフェニルテトラカルボキシレート系可塑剤などがあげられる。

【0037】上記紫外線吸収剤としては、例えば、2、 4-ジヒドロキシベンソフェノン、2-ヒドロキシー4 ーメトキシベンプフェノン、2-ヒドロキシー4ーオク トキシベンゾフェノン、5,5'ーメチレンビス(2-ヒドロキシー4ーメトキシベンソフェノン) などの2-ヒドロキシベンソフェノン類;2-(2-ヒドロキシー 5-メチルフェニル) ベンゾトリアゾール、2-(2-ヒドロキシー5-第三オクチルフェニル) ベンゾトリア ゾール、2-(2-ヒドロキシ-3,5-ジ第三ブチル フェニル) -5-クロロベンゾトリアゾール、2-(2 ーヒドロキシー3-第三プチルー5-メチルフェニル) -5-クロロベンプトリアゾール、2-(2-ヒドロキ シー3、5-ジクミルフェニル) ベンゾトリアゾール、 2. 2'ーメチレンビス(4-第三オクチルー6ーベン ゾトリアゾリル)フェノール、2-(2-ヒドロキシー 3-第三プチルー5-カルボキシフェニル)ベンゾトリ アゾールのポリエチレングリコールエステルなどの2-(2-ヒドロキシフェニル) ベンゾトリアゾール類;フ ェニルサリシレート、レグルシノールモノベングエー ト、2、4-ジ第三ブチルフェニル-3、5-ジ第三ブ チルー4ーヒドロキシベンゾエート、ヘキサデシルー 3. 5-ジ第三ブチルー4-ヒドロキシベンゾエートな どのベンゾエート類;2-エチル-2'-エトキシオキ ザニリド、2-エトキシ-4'-ドデシルオキザニリド などの置換オキザニリド類; エチルーαーシアノーβ, β-ジフェニルアクリレート、メチル-2-シアノ-3 ーメチル-3- (p-メトキシフェニル) アクリレート などのシアノアクリレート類などがあげられる。

【0038】上記ヒンダードアミン系光安定剤としては、例えば、2,2,6,6ーテトラメチルー4ーピペリジルステアレート、1,2,2,6,6ーペンタメチルー4ーピペリジルステアレート、2,2,6,6ーテトラメチルー4ーピペリジルベンゾエート、ビス(2,2,6,6ーテトラメチルー4ーピペリジル)セバケート、ビス(1,2,6,6ーペンタメチルー4ーピペリジル)セバケート、デス(2,2,6,6ー

テトラメチルー4ーピペリジル) ブタンテトラカルボキ シレート、テトラキス (1, 2, 2, 6, 6-ペンタメチルー4ーピペリジル) ブタンテトラカルボキシレー ト、ビス(1, 2, 2, 6, 6ーペンタメチルー4ーピ ペリジル)・ジ(トリデシル)-1,2,3,4ーブタ ンテトラカルボキシレート、3、9ービス〔1、1ージ メチルー2-{トリス(2,2,6,6-テトラメチル -4-ピペリジルオキシカルボニルオキシ) ブチルカル ボニルオキシ} エチル] -2, 4, 8, 10-テトラオ キサスピロ [5.5] ウンデカン、3、9ービス [1、 ンタメチルー4ーピペリジルオキシカルボニルオキシ) ブチルカルボニルオキシ} エチル] -2, 4, 8, 10 ーテトラオキサスピロ[5.5]ウンデカンビス(1, 2、2、6、6 -ペンタメチル-4 -ピペリジル) -2ーブチルー2-(3,5-ジ第三ブチルー4-ヒドロキ シベンジル) マロネート、1-(2-ヒドロキシエチ (μ) - 2, 2, 6, 6 - テトラメチル - 4 - ピペリジノ ール/コハク酸ジエチル重縮合物、1,6-ビス(2, 2, 6, 6-テトラエチルー4-ピペリジルアミノ)へ キサン/ジブロモエタン重縮合物、1,6-ビス(2, 2、6、6-テトラメチル-4-ピペリジルアミノ)へ キサン/2, 4-ジクロロー6-モルホリノーsートリ アジン重縮合物、1,6-ビス(2,2,6,6-テト ラメチルー4ーピペリジルアミノ) ヘキサン/2, 4-ジクロロー6-第三オクチルアミノーsートリアジン重。 縮合物、1,5,8,12-テトラキス[2,4-ビス (N-ブチル-N-(2, 2, 6, 6-テトラメチルー) 4-ピペリジル) アミノ) -s-トリアジン-6-イ ル] -1, 5, 8, 12-テトラアザドデカン、1, 5, 8, 12-テトラキス [2, 4-ビス (N-プチル -N-(1, 2, 2, 6, 6-2)リジル) アミノ) -s-トリアジン-6-イル] -1, 5, 8, 12-テトラアザドデカン、1, 6, 11-ト リス〔2, 4ービス(NーブチルーNー(2, 2, 6, 6-テトラメチルー4-ピペリジル) アミノ) -s-ト リアジンー6ーイルアミノ〕ウンデカン、1,6,11 2, 6, 6ーペンタメチルー4ーピペリジル) アミノ) -s-トリアジン-6-イルアミノ]ウンデカンなどの ヒンダードアミン化合物があげられる。

【0039】また、本発明の組成物には、通常塩化ビニル系樹脂に使用される安定化助剤を添加することができる。かかる安定化助剤としては、例えば、ジフェニルチオ尿素、ジフェニル尿素、アニリノジチオトリアジン、メラミン、安息香酸、ケイヒ酸、p-第三ブチル安息香酸、ゼオライトなどがあげられる。

【0040】その他、必要に応じて、本発明の組成物は、通常塩化ビニル系樹脂に使用される添加剤、例えば、架橋剤、発泡剤、帯電防止剤、防暴剤、プレートア

ウト防止剤、表面処理剤、滑剤、難燃剤、防曇剤、蛍光 剤、防黴剤、殺菌剤、金属不活性剤、離型剤、顔料、加 工助剤、酸化防止剤、光安定剤等を配合することができ る。

【0041】本発明の組成物の配合組成は、上記塩化ビニル系樹脂100重量部に、上記(イ)成分0.01~10重量部、上記(ロ)成分0~10重量部、及び上記(ハ)成分0.001~10重量部を含有してなるもの〔但し、上記一般式(I)中z≦0.01の上記(イ)成分を使用する場合には、上記(ロ)成分を0.001重量部以上含有する。〕であり、好ましい配合組成としては、上記塩化ビニル系樹脂100重量部に、上記

(イ) 成分0.05~5重量部、上記(ロ)成分0~5 重量部、及び上記(ハ)成分0.01~5重量部を含有 してなるもの〔但し、上記一般式(I)中z≦0.01 の上記(イ)成分を使用する場合には、上記(ロ)成分 を0.001重量部以上含有する。〕である。

【0042】また、本発明の組成物は、塩化ビニル系樹脂の加工方法には無関係に使用することが可能であり、例えば、カレンダー加工、ロール加工、押出成型加工、溶融流延法、加圧成型加工、ペースト加工、粉体成型等に好適に使用することができる。

【0043】本発明の組成物は、壁材、床材、窓枠、壁紙等の建材;自動車用内装材;電線用被覆材;ハウス、トンネル等の農業用資材;ラップ、トレー等の食品包装材;塗料;レザー、シート、ホース、玩具等の雑貨とし

て好適に使用することができる。

[0044]

【実施例】次に、実施例によって本発明を説明するが、 本発明は下記の実施例によって制限を受けるものではない。

【0045】実施例1

下記の配合物を165 ℃にてカレンダー加工を行ない、0.7 mmのシートを作成した。これを175 ℃のギャーオーブン中に入れ、120 分後の着色を目視により確認し、200 ℃のギャーオーブン中に入れ、黒化時間

(分)を測定した。さらに、ロール上げシートを180 ℃で5分および30分プレスして1mmの張り合わせシートを作成し、着色を目視により確認した。

【0046】また、180℃、50rpmのカレーダーロールを用いてミリングテスト(ミルテスト)を行なった。ここでは、20分および40分後にサンプリングを行ない、その着色を目視により確認した。

【0047】ここで着色性の評価基準はともに1~10 の10段階で数値の大きいもの程着色の大きいことを示 し、下記におよその目安を示す。

1~2 : ほとんど着色ない。

3~5 : 着色が小さい。

6~8 : 着色が大きい。

9~10: 着色が極めて大きい。

【0048】それらの結果を下記〔表1〕に示す。

[0049]

(配合)	重量部
ポリ塩化ビニル樹脂 (Geon103EP)	100
ジイソノニルフタレート	4 0
トリクレジルホスフェート	5 .
エポキシ化大豆油	2
酸化チタン (ルチル型)	6
テトラ (C ₁₂ ~ ₁₅ 混合アルキル) -4, 4'-イソ	2
プロピリデンジフェニルジホスファイト	
二酸化チタン (ルチル)	20
ステアリン酸バリウム	0.5
ステアリン酸亜鉛	0.7
HT-1 (組成式: Mg _{4.5} Al ₂ (OH) ₁₃ · CO ₃ ·4.5H ₂ O)	0.5
三塩基性亜リン酸亜鉛(3ZnO・ZnPHO3・2H2	O) 0. 2
過塩素酸塩類(下記〔表1〕参照)	0.1
f 1	

[0050]

【表1】

No	No. 過塩素酸塩類		ノ耐熱	プレス	、着色	ミルラ	テスト
	四 塩 糸 田 塩 舟	着 色	黒 化	5分	30分	20分	40分
比較例	なし	7	1 3 5	5	7	. 5	8
$\left[1-2\right]$	な 塩 <u>基</u> 性亜リン <u>酸亜鉛</u> なし	9	1 3 5	8	9	8	1 0
1 - 3	な HT-1をステアリン 酸 Baに変更	8	105	8	9	4	7
1 - 4	な <u>塩基性亜</u> リン酸亜鉛なし HT-1をステアリン 酸Baに変更	. 10	120	8	10	6	1 0
1-5	過塩素酸バリウム 塩基性亜リン酸亜鉛なし	7	120	5	8	4	8
1-6	過塩素酸バリウム HT-1をステアリン 酸Baに変更	6	105	-6	7	4	7
1 - 7	過塩素酸バリウム 塩基性亜リン酸亜鉛なし HT-1をステアリン 酸Baに変更	8	120	6	. 8	4	8
実施例	過塩素酸パリウム	1	135	ı	4	1	3.
1-2	過塩素酸ナトリウム	1	135	ĺ	3	. 1	3
1 - 3	過塩素酸アンモニウム	2	135	2	4	1	3
1 - 4	C-HT*1	1	135	2 ·	4	2	4

*1:組成式:Mg4.5Al2(OH)13·(CO3)0.4(ClO4)1.2·4.5H2O

【0051】実施例2

下記の配合物を196℃にてカレンダー加工を行ない、0.5 mmシートを作成した。これを張り合わせ180℃でプレス加工を行ない、1 mmのシートを作成し、190℃のギヤーオーブンに入れて黒化時間(熱安定性)

(分)を測定した。

【0052】また、耐候性を評価するため、上記プレスシートをUVテスター($60\,\mathrm{mW/c\,m^2}$, $45\,\mathrm{^{\circ}C}$, L

ight/Dew/Rest=6h/3h/2h,40%RH)に入れ、50時間後、100時間後および200時間後の表面状態を目視により評価した。評価は $1\sim10$ で表し、1が変化なしで数値の増大とともに褐変が大きいことを表す。

【0053】それらの結果を下記〔表2〕に示す。

[0054]

(配合)	重量部
ポリ塩化ビニル樹脂(Geon103EP)	100
酸化チタン (ルチル型)	6
炭酸カルシウム	3
アクリルグラフトポリマー	5
アクリル系加工助剤	0.5
酸化ポリエチワックス	0.5
グリセリンモノステアレート	0.4
ステアリン酸カルシウム	1. 5
ステアリン酸亜鉛	1. 0
HT-1	0.5
ジペンタエリスリトール	0.3
ステアリル (3, 5ージ第三ブチルー4ーヒドロキシ	0.3
フェニル)プロピオネート	

ジベンゾイルメタン 過塩素酸バリウム

無機金属塩(下記〔表2〕参照)

0.1

0.05

[0055]

【表2】

N _a	细幽入层垢	売か <i>すが</i> ⇒7あ}	耐	候	性
No.	無機金属塩	熱安定性	50Hr	100 Hr	200 Hr
比較例 2-1	な。し	1 2 0	4	8	10
2 – 2	ZnO • 2HzO	110	3	. 6	9
2-3	ZnPHO₃ • 2H₂O	120	. 2	6	9
2 - 4	Zn (HPHO ₃) ₂ • 2H ₂ O ₃	110	2	6	8
2 - 5	3CaO • CaPHO₃ • 2H₂O	120	2	5	. 8
2 - 6	3MgO • MgPHO₃ • 2H₂O	1 2 0	3	6	8
実施例 2-1	3ZnO·ZnPHO₁·2H₂O	1 2 0	1	2	3
2-2	ZnO·ZnPHO₃·H₂O	1 2 0	ĺ	2	4
2-3	4ZnO · ZnPHO3 · 2H2O	1 2 0	1	2	3
2-4	0. 5ZnO · ZnPHO₃ · H₂O	120	l	2	4

【0056】実施例3

下記配合物を170℃のギャーオーブンにてカレンダー加工を行ない、0.7mmのシートを作成した。これを175℃のギャーオーブン中に入れ、60分後の着色を目視により確認した。さらにロール上げシートを180

℃で5分および20分プレスして1mmの張り合わせシートを作成し、着色を目視により確認した。着色の評価 基準は実施例1と同様なものを用いた。

【0057】それらの結果を下記〔表3〕に示す。

[0058]

(配 合)	重量部
ポリ塩化ビニル樹脂(Geon103EP)	100
ジ2-エチルヘキシルフタレート	3 0
ステアリン酸バリウム	0.6
ステアリン酸亜鉛	0.5
ジベンソイルメタン	0.2
テトラ $(C_{12}\sim_{15}$ 混合アルキル) -4 , $4'$ $-$ イソプロピリ	0.43
デンジフェニルジホスファイト	
三塩基性亜リン酸亜鉛	0.2
過塩素酸ナトリウム	0.1
試験化合物(下記〔表3〕参照)	2. 0

[0059]

【表3】

No.	試験化合物	オーブン	プレス	ス着色	
140.	武器 16 日初	着色	5分	30分	
比較例 3-1	ステアリン酸Ba	1 0	6	1 0	
実施例 3-1	HT-1	l	2	4	
3 – 2	HT - 2 * 2	2	3	5	
3 - 3	HT - 3 * 3	1	2.	5	
3 - 4	HT-4*4	2	2	4	
3 - 5	HT = 5 *5	2	3	5	
3 – 6	HT-6*6	2	2	5	

* 2:組成式: Mg4Al2(OH)12 · CO3·3H2O

*3:組成式:Mg,Al2(OH);2·CO3

* 4:組成式: Mg₃ZnAl₂(OH)₁₂·CO₃·3H₂O

*5:組成式:Li₂Al₄(OH)₁₂·CO₃·3H₂O

*6:組成式:Li1.8Mg0.6Al4(OH)13 · CO3·3.6H2O

【0060】以上の結果から明らかなように、塩化ビニル系樹脂にハイドロタルサイト類、過塩素酸塩類および塩基性亜リン酸亜鉛の三成分を併用して添加(特定量超の過塩素酸を含むハイドロタルサイト類を含有する場合には、その過塩素酸を含むハイドロタルサイト類および塩基性亜リン酸亜鉛の二成分を併用して添加)することによって熱履歴による着色および耐候性に著しく改善される(実施例参照)。

【0061】これに対し、これらのうち一成分でも欠け

た場合においては、十分な耐熱性が得られず、熱履歴時 の着色が大きく、耐候性も不十分である(比較例参 照)。

[0062]

【発明の効果】本発明の塩化ビニル系樹脂組成物は、優れた耐熱性、熱着色性、耐候性を有し、各種の高耐熱、 高耐候性の要求される用途のおいても好適に使用することができる。

フロントページの続き

(51) Int. Cl. 6

識別記号

C 0 8 K 3:32)

FI